

Nội dung bài viết

1. [Giải bài tập SGK Hóa 9 Bài 5](#)

- 1.1. [Giải Bài 1 trang 21 SGK Hoá 9](#)
- 1.2. [Giải bài 2 Hoá 9 SGK trang 21](#)
- 1.3. [Giải bài 3 SGK Hoá 9 trang 21](#)
- 1.4. [Giải Bài 4 trang 21 SGK Hoá 9](#)
- 1.5. [Giải bài 5 Hoá 9 SGK trang 21](#)

2. [Lý thuyết trong tâm Hóa 9 Bài 5: Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit](#)

*Giải bài tập SGK Hóa 9 Bài 5*

Giải Bài 1 trang 21 SGK Hoá 9

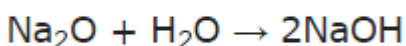
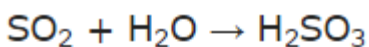
Có những oxit sau: SO<sub>2</sub>, CuO, Na<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>. Hãy cho biết những oxit nào tác dụng được với:

- a) Nước.
- b) Axit clohidric.
- c) Natri hiđroxit?

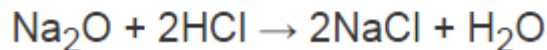
Viết các phương trình hóa học.

**Lời giải:**

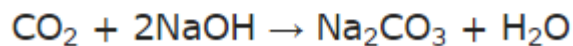
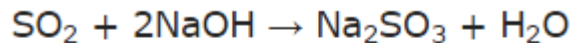
- a) Những oxit tác dụng với nước: SO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>.



- b) Những oxit tác dụng với dung dịch HCl: CuO, Na<sub>2</sub>O.



c) Những oxit tác dụng với dung dịch NaOH:  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$



Giải bài 2 Hoá 9 SGK trang 21

Những oxit nào dưới đây có thể điều chế bằng:

a) Phản ứng hóa hợp? Viết phương trình hóa học.

b) Phản ứng hóa hợp và phản ứng phân hủy? Viết phương trình hóa học.

1)  $\text{H}_2\text{O}$ .

2)  $\text{CuO}$ .

3)  $\text{Na}_2\text{O}$ .

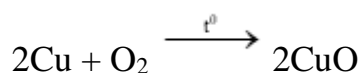
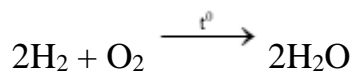
4)  $\text{CO}_2$ .

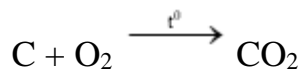
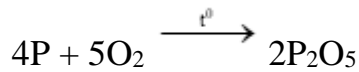
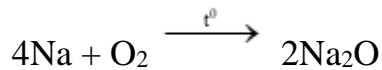
5)  $\text{P}_2\text{O}_5$ .

c) Các oxit có thể điều chế bằng phản ứng hóa hợp và phản ứng phân hủy:  $\text{CuO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$

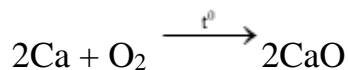
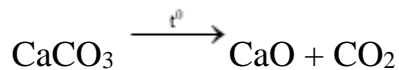
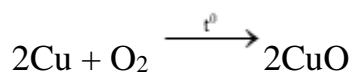
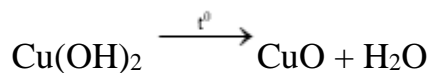
**Lời giải:**

a) Cả 5 oxit đã cho có thể điều chế bằng phản ứng hóa hợp. Viết các phương trình hóa học

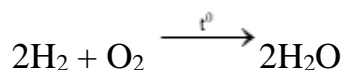
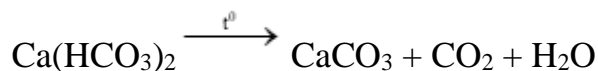
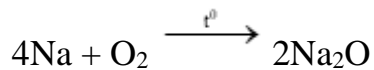
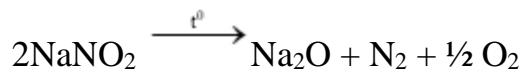




b) Các oxit có thể điều chế bằng phản ứng hóa hợp và phản ứng phân hủy: CuO, CO<sub>2</sub>.



c) Các oxit có thể điều chế bằng phản ứng hóa hợp và phản ứng phân hủy: CuO, CO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O

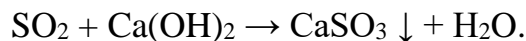
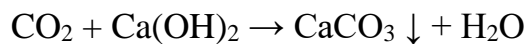


Giải bài 3 SGK Hoá 9 trang 21

Khí CO được dùng làm chất đốt trong công nghiệp, có lẫn tạp chất là các khí CO<sub>2</sub> và SO<sub>2</sub>. Làm thế nào có thể loại bỏ những tạp chất ra khỏi CO bằng hóa chất rẻ tiền nhất? Viết các phương trình hóa học xảy ra.

**Lời giải:**

Cho hỗn hợp khí CO, CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub> lội từ từ qua dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub>. CO<sub>2</sub> và SO<sub>2</sub> tác dụng với dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub> (dư) tạo chất không tan CaCO<sub>3</sub> và CaSO<sub>3</sub> còn lại khí CO không tác dụng thoát ra.



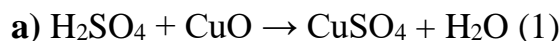
Giải Bài 4 trang 21 SGK Hoá 9

Cần phải điều chế một lượng muối đồng sunfat. Phương pháp nào sau đây tiết kiệm được axit sunfuric:

- a) Axit sunfuric tác dụng với đồng (II) oxit.
- b) Axit sunfuric đặc tác dụng với kim loại đồng.

Giải thích cho câu trả lời.

**Lời giải:**



Giả sử cần điều chế a mol CuSO<sub>4</sub>

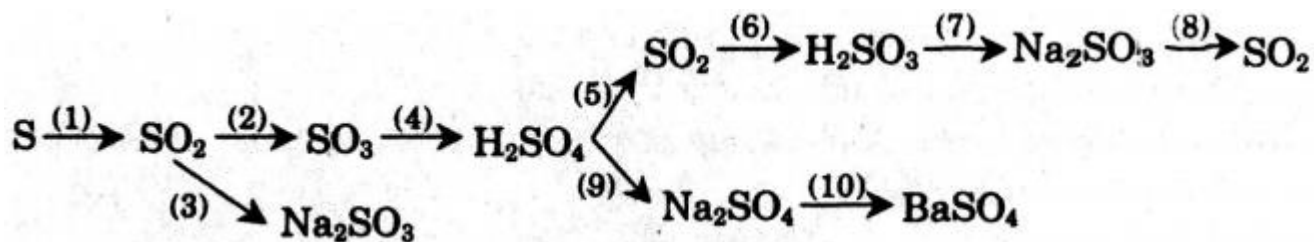
Theo pt(1)  $n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = n_{\text{CuSO}_4} = a \text{ mol}$

Theo pt (2)  $n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 2.n_{\text{CuSO}_4} = 2a \text{ mol}$

Do đó để tiết kiệm ta nên theo phản ứng (1) (phương pháp a) thì lượng axit H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> sử dụng ít hơn ở phản ứng (2).

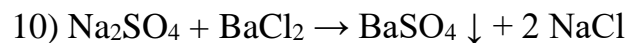
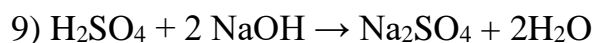
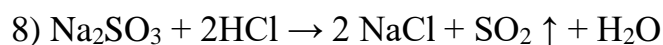
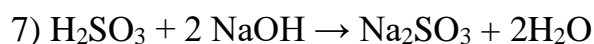
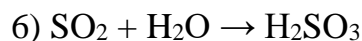
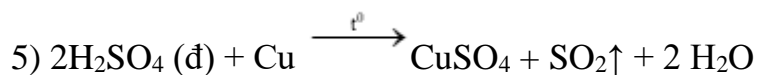
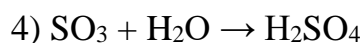
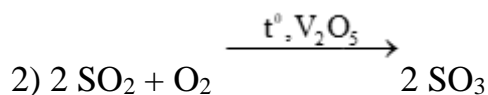
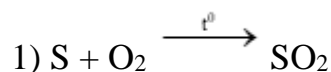
Giải bài 5 Hoá 9 SGK trang 21

Hãy thực hiện những chuyển đổi hóa học sau bằng cách viết những phương trình phản ứng hóa học (ghi điều kiện của phản ứng, nếu có).



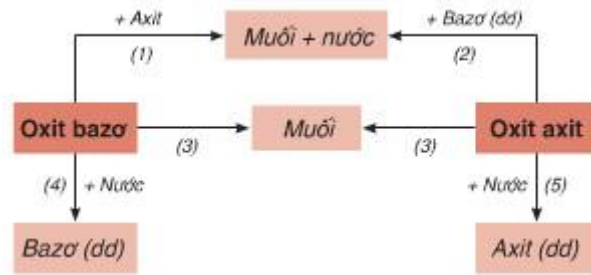
Lời giải:

Phương trình phản ứng:



Lý thuyết trọng tâm Hóa 9 Bài 5: Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit

### I. Sơ đồ thể hiện tính chất chung của oxit



## II. Sơ đồ thể hiện tính chất chung của axit